PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2002-090998

(43)Date of publication of application: 27.03.2002

(51)Int.CI.

C08K 3/20 C08K 5/00 CO8L 67/04 G03F 7/004 G03F 7/38 H01L 21/027

(21)Application number: 2000-286845

(71)Applicant: HITACHI LTD

HITACHI ULSI SYSTEMS CO LTD

(22)Date of filing:

18.09.2000

(72)Inventor: YOKOYAMA YOSHIYUKI

HATTORI KOJI SHIRAISHI HIROSHI KIMURA KAORI

TANAKA TOSHIHIKO

(54) RADIATION-SENSITIVE COMPOSITION, PATTERN FORMING METHOD AND METHOD FOR PRODUCING SEMICONDUCTOR DEVICE

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a negative type radiation-sensitive composition developable with an aqueous alkali developing solution without swelling a fine pattern and excellent also in shelf stability and to provide a pattern forming method using the composition and a method for producing a semiconductor device using the composition. SOLUTION: The radiation-sensitive composition is obtained by incorporating water into a radiation sensitive composition containing at least a resin having a $ilde{a}-$ or $ilde{a}-$ hydroxycarboxylic acid structure and a compound which generates an acid when irradiated with active radiation.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(19)日本国特許庁 (JP)

(12)公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号 特開2002—90998

(P2002-90998A)

(43)公開日 平成14年3月27日(2002.3.27)

(51) Int. Cl. 7	職別記 号	FI	-	-	テーマコート'(参考)
G03F 7/038	. 601	G03F 7/038	601	2H025 2H096 4J002	
C08K 3/20		C08K 3/20			
5/00		5/00			
C08L 67/04		CO8L 67/04	٠.		
G03F 7/004	501	G03F 7/004	501		•
	審査請求	未請求 請求項の数1	O O L	(全11頁)	最終頁に続く
(21)出願番号	特願2000-286845(P2000-286845)	(71)出願人 000005	108		:
		•	社日立製·	作所·	•
(22)出願日	平成12年9月18日(2000.9.18)	東京都千代田区神田駿河台四丁目 6 番地			
-	•	(71)出願人 000233169			
		株式会	社日立超:	・ エル・エス・	アイ・システ
41	·	ムズ			
	÷ · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	東京都	小平市上:	水本町5丁目	122番1号
	* * *	(72)発明者 横山			
		東京都国分寺市東恋ケ窪一丁目280番地			
. • • • • • •				作所中央研究	
		(74)代理人 1000750	096		
,		弁理士	作田	東夫	
•	97				
	•	'			最終頁に続く
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·				最終頁に続

(54) 【発明の名称】感放射線組成物及びパタン形成方法及び半導体装置の製造方法、

(57)【要約】.

【課題】 水性アルカリ現像液で微細パタンが膨潤することなく現像でき、かつ保存安定性にも優れた感放射線 組成物を提供することにある。

【解決手段】 γ 一または δ ーヒドロキシカルボン酸構造を有する樹脂と、活性放射線の照射により酸を発生する化合物を少なくとも含む感放射線組成物に、更に、水を含有させた感放射線組成物を用いる。

【効果】 水性アルカリ現像液で微細パタンが膨潤することなく現像でき、保存安定性にも優れたネガ型の感放射線組成物、及びそれを用いたパタン形成方法、さらにはそれを用いた半導体装置の製造方法を提供する。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 γーヒドロキシカルボン酸構造またはδー ヒドロキシカルボン酸構造を有する樹脂と、活性放射線 の照射により酸を発生する化合物を少なくとも含む感放 射線組成物が、更に、水を含有することを特徴とする感 放射線組成物。

【請求項2】請求項1に記載の感放射線組成物におい て、上記樹脂100重量部に対して、上記水を5重量部 から500重量部含有することを特徴とする感放射線組 成物。

【請求項3】所定の基板上に請求項1または2に記載の 感放射線組成物からなる塗膜を形成する工程、上記塗膜 の形成後に基板を加熱する工程、上記塗膜に所定パタン、 状に活性放射線を照射する工程、上記活性放射線の照射 後に基板を加熱する工程、上記基板の加熱後に該塗膜を アルカリ水溶液にさらして、活性放射線の未照射部を除 去することを特徴とするネガ型のパタン形成方法。

【請求項4】請求項3に記載のパタン形成方法におい て、上記の感放射線組成物からなる塗膜を形成する工程 の後、上記塗膜に所定パタン状に活性放射線を照射する 20 工程の前に、上記塗膜を加熱し、塗膜中の水の含有量を 減少させる工程を含むこと特徴とするパタン形成方法。

【請求項5】請求項3または4に記載のパタン形成方法 において、上記活性放射線が波長250nm以下の遠紫 外線光であることを特徴とするパタン形成方法。

【請求項6】請求項3から5に記載のパタン形成方法に おいて、上記活性放射線がArFエキシマレーザ光であ ることを特徴とするパタン形成方法。

【請求項7】請求項3から6のいずれかに記載のパタン 形成方法において、上記所定のパタンの活性放射線が位 30 相シフトマスクを介したArFエキシマレーザ光である ことを特徴とするパタン形成方法。

【請求項8】請求項3から7のいずれかに記載のパタン 形成方法において、上記水性アルカリ現像液がテトラメ チルアンモニウムヒドロキシド水溶液であることを特徴 とするパタン形成方法。

【請求項9】請求項3から8のいずれかに記載のパタン 形成方法において、上記活性放射線を照射する工程の 後、上記水性アルカリ現像液を用いて上記途膜にパタン を現像する工程の前に、上記塗膜を加熱する工程を含む 40 こと特徴とするパタン形成方法。

【請求項10】請求項3から9のいずれかに記載のパタ ン形成方法により、半導体基板上にレジストパタンを形 成する工程、上記レジストパタンをもとに、上記半導体 基板をエッチング加工する工程、もしくはイオンを打ち 込む工程を含むことを特徴とする半導体装置の製造方 法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

造プロセスにおける微細加工技術に用いられる感光性組 成物及びそれを用いたマイクロリソグラフィプロセス、 及びこのマイクロリソグラフィプロセスを含む半導体装 置等の製造方法に関する。更に詳しくは、現用の紫外光 源である高圧水銀ランプやKrFエキシマレーザ等より 短波長の線源であるArFエキシマレーザ光等の波長2 20nm以下の遠紫外線を用いた光リソグラフィプロセ スに好適なネガ型の感放射線組成物及びパタン形成法方 及び半導体装置の製造方法に関する。

10 [0002]

> 【従来の技術】半導体等の電子装置中にミクロンあるい はサブミクロン単位の微細パタンをつくり込むフォトリ ソグラフィ技術は、量産微細加工技術の中核を担ってき た。最近の半導体装置の高集積化、高密度化の要求は、 微細加工技術に多くの進歩をもたらした。特に最小加工 寸法が露光波長に迫るのに伴い、高圧水銀ランプのg線 (436 nm)、i線(365 nm)からKrFエキシ マレーザ (248 nm) と、より短波長の光源を用いた フォトリソグラフィ技術が開発されてきた。これら露光 波長の変更に応じて、フォトレジストもそれぞれの波長 に対応した材料が開発されてきた。従来、これらの波長 に適したフォトレジストでは、各々感光剤あるいは感光 機構は異なるが、いずれもフェノール構造を有する樹脂 あるいは高分子材料の水性アルカリ可溶性を利用した水 性アルカリ現像が工業的に利用されてきた。これら樹脂 あるいは高分子材料は必然的に芳香環を多く含み、これ はレジストパタン形成後のドライエッチング工程でのエ ッチング耐性を高める化学構造要素でもあった。

> 【0003】このようなフェノール構造を有する樹脂を 用いたネガ型レジストとしては、特開昭62-1640 45のような架橋型のものと特開平4-165359の ような溶解阻害型のものがある。いずれの場合も、膨潤 することなくサブミクロンの微細パタンの形成が可能で

【0004】近年、最小加工寸法が0.25μmより更 に小さい領域のフォトリソグラフィとしてArFエキシ マレーザ(193nm)を光源に用いたフォトリソグラ フィへの期待が大きくなっている。しかし、この波長は 芳香環による吸収極大にあたり、フェノール構造を主成 分とする従来工業的に利用されてきたフォトレジスト材 料では、露光潜像が形成できるのはフォトレジスト膜の 極表面に限定され、水性アルカリ現像により微細なレジ ストパタンを形成するのが困難であった。

【0005】これに対して、この波長領域で透過率が高 く、かつドライエッチング耐性も高い種々のレジスト材 料が提案されている。ArFエキシマレーザの波長19 3 n mを含む遠紫外線領域で透明で、芳香環に代えてド ライエッチング耐性をレジスト材料に付与できる化学構 造として、アダマンタン骨格の利用が特開平4-396 【発明の属する技術分野】本発明は、半導体装置等の製 50 65、特開平5-265212に、同様にノルボルナン

骨格の利用が特開平5-80515、特開平5-257 284に開示されている。また、これらの構造に加え、 トリシクロデカニル基等、脂環族構造一般が有効である ことは特開平7-28237、特開平8-259626 に開示されている。

【0006】ArFエキシマレーザの波長193nmを 含む遠紫外線領域で透明な化学構造を持った高分子で、 水性アルカリ現像性可能にしたレジスト材料に関して は、特開平4-39665、特開平4-184345、 特開平4-226461、特開平5-80515等で開 10 示されているように、アクリル酸あるいはメタクリル酸 のカルボン酸構造を利用することが試みられている。こ れらでは、水性アルカリ現像で現像液に溶解する部分の 水性アルカリ可溶性を、アクリル酸あるいはメタクリル 酸のカルボン酸構造によっている。また、特開平8-2 ²59626には、メタクリル酸エステル側鎖に導入され た脂環族構造にカルボン酸基を付与した高分子化合物が 開示されている。

【0007】従来アルカリ可溶性基として用いられてき たフェノール構造では、pKa=10.0 (フェノー) ル) であるのに対して、これらカルボン酸構造では、p Ka=4. 8 (酢酸) と値が低く酸性度が高い。したが って、それらをベース樹脂のアルカリ可溶性基として用 いる場合、一般に同じモル分率では、カルボン酸構造を 有する樹脂の方が水性アルカリ中での溶解速度が大き く、またフェソール構造を有する樹脂が溶けない低濃度 のアルカリ現像液中でも、カルボン酸構造を有する樹脂 は溶解する。

【0008】上記のようなカルボン酸を有する樹脂を用 いた場合、特開昭62-164045に見られるような 30 架橋剤を用いると、架橋した部分に酸性度が高いカルボ ン酸が残存するために、そこにアルカリ現像液が浸潤 し、膨潤して微細パタンが形成できないという問題があ った。また、特開平4-165359に見られる、露光 で発生した酸で溶解阻害作用のある化合物が形成される ものを用いると、カルボン酸を有する樹脂では溶解のコ ントラストがつかず、ネガ型レジストにならないという 問題があった。

【0009】これに対してカルボン酸構造を有する樹脂 を用いて、非膨潤でネガ型のパタン形成をする方法とし 40 ては、 γ - または δ - ヒドロキシカルボン酸構造が、酸 触媒反応によりγーラクトンまたはδーラクトン構造に 変わることを利用したものが特開平11-109627 に見られる。

[0010]

【発明が解決しようとする課題】γ-ヒドロキシカルボ ン酸構造あるいはδーヒドロキシカルボン酸構造では、 酸触媒により、分子内において効率良くエステル化し て、5員環あるいは6員環構造のラクトンを形成する。 その結果、カルボン酸の数が大きく減少する。したがっ 50 て、反応が分子間で起き、しかもカルボン酸の数が露光 部と未露光部でほとんど変化しない架橋反応とは異な り、露光されて不溶化する部分に現像液の浸透が起きに くく、従来技術の問題点であった現像後のパタンの膨潤 がない。

【0011】 しかしながら、 γ -ヒドロキシ酸または δ -ーヒドロキシ酸構造は、溶液にした場合、分子内エステ ル化が徐々に進行して、γーラクトンまたはδーラクト ン構造に変化してしまうため、保存安定性が低いという 問題があった。

【0012】本発明の第1の目的は、水性アルカリ現像 液で微細パタンが膨潤することなく現像でき、かつ保存 安定性にも優れたネガ型の感放射線組成物を提供するこ とにある。第2の目的は、そのような感放射線組成物を 用いたネガ型のパタン形成方法を提供することである。 第3の目的は、そのようなパタン形成方法を用いた半導 体装置の製造方法を提供することである。

[0013]

【課題を解決するための手段】上記第1の目的を達成す るために、本発明の感光性組成物は、γーヒドロキシカ ルボン酸構造またはδーヒドロキシカルボン酸構造を有 する樹脂と、活性放射線の照射により酸を発生する化合 物を少なくとも含む感放射線組成物が、更に、水を含有 するようにしたものである。

【0014】γ-ヒドロキシカルボン酸構造あるいはδ ーヒドロキシカルボン酸構造は、活性放射線の照射によ り酸を発生する化合物から出た酸を触媒として分子内エ ステル化反応を起こし、5員環あるいは6員環のラクト ンを生成する。同時に生成した水は、加熱により系外へ 揮発する。この反応は、分子内エステル化反応であり、 エステル化が容易に進行し、カルボン酸の数が大きく減 少する。したがって、反応が分子間で起きて、しかもカ ルボン酸の量が露光部と未露光部でほとんど変化しない 架橋反応とは異なり、露光されて不溶化する部分に現像・ 液の浸透が起きにくい。その結果、従来技術の問題点で あった現像後のパタンの膨潤がない感光性組成物を提供

【0015】 γ ーヒドロキシ酸または δ ーヒドロキシ酸 構造は、溶液にした場合、徐々に分子内エステル化反応 を起こし、 γ ーラクトンまたは δ ーラクトン構造を生成 し、さらに水を副生する。この溶液中での分子内エステ ル化反応は、γーヒドロキシ酸またはδーヒドロキシ酸 と、γーラクトンまたはδーラクトン構造、及び水との 化学平衡状態に達するまで進行する。そのため、調整し てしばらく保存した溶液では、yーヒドロキシ酸または δーヒドロキシ酸が、溶液の調整時よりも減少する。そ の結果、塗膜の水性アルカリ現像液に対する溶解性が充 分得られなかったり、現像後のパタン間に残渣が残るな どして、結果として解像度が低下するという問題があっ

【0016】この分子内エステル化反応によるヒドロキ シ酸構造の減少とラクトン及び水の生成は、化学平衡の 関係にある。本発明では、溶液の調整時に水を多量に含 有させることによって、化学平衡状態を、ヒドロキシ酸 構造側に近づけることが可能である。その結果、溶液中 でのγーヒドロキシ酸またはδーヒドロキシ酸の分子内 エステル化を抑制することが可能となり、保存安定性に 優れた感光性組成物を提供できる。

【0017】また、水を含有させることによって、溶液 の極性を高くすることができる。その結果、溶液中のヒ 10 ドロキシ酸構造を安定化することができ、保存安定性の 改善が可能となる。

【0018】本発明の感放射線組成物で用いられる水 は、上記樹脂100重量部に対して、5重量部から50 O重量部含有することが望ましい。より望ましくは、5 ○重量部から200重量部含有することが望ましい。5 重量部に満たないと、充分な保存安定性の改善が見られ ない場合があり、また、500重量部を超えると、上記 樹脂を溶媒に溶解させることができくなる場合がある。

【0019】本発明の感光性組成物は、溶媒に溶かして 20 溶液として基板に回転塗布して用いられる。この際、上 記の構成成分が十分に溶解し、かつ回転塗布で均一な塗 布膜が形成可能な溶媒であればいかなる溶媒でも良い が、溶液中の極性が高いほどヒドロキシ酸構造を安定化 できるため、より極性の高い溶媒を用いることが望まし い。また単独でも2種類以上を混合して用いても良い。

【0020】本発明の感光性組成物で用いられる、上記 O_{γ} ーヒドロキシカルボン酸構造または δ ーヒドロキシ カルボン酸構造は、下記式(1)または(2)で示され る化学構造であることが望ましい。

[0021]

【化1】

[化]

[0022]

[化2]

[化2]

R⁷、R⁸は、水素または炭素数1から10のアルキル基 を表し、それらのアルキル基は互いにつながって環状ア ルキル基を形成していても良い。ここで特にR'とR'、 またはR³とR⁵、またはR6とR7のいずれかが環状アル キル基を形成している場合は、構造的に、γ-ラクトン いので、より望ましい。

【0024】上記式(1)または(2)で示されるカル ボン酸構造は、感光性組成物を構成する膜形成成分に含 まれることが望ましい。膜形成成分としては、一般的に は重量平均分子量1、000~300、000程度の高 分子化合物が挙げられるが、高分子化合物でなくても、 溶媒によって塗布が可能であれば良く、膜の形成が可能 なオリゴマーや低分子化合物であっても良い。なお上記 カルボン酸構造が膜形成成分に含まれる数は、その膜形 成成分が用いる現像液に可溶になる量以上であれば良 い。

【0025】ここで式(1)または(2)で表されるカ ルボン酸構造が高分子化合物に含まれて、しかも主鎖に 直接含まれる場合は、立体的に式(1)または(2)中 のカルボン酸部分とヒドロキシ基の部分が遠くなる場合 があり、ラクトン化の反応が起こりにくい場合がある。 これに対して式(1)または(2)で表されるカルボン 酸構造が、側鎖に含まれた場合は、立体的にそのカルボ ン酸部分とヒドロキシル基の部分が遠くなりにくいの で、ラクトン化が容易に起こりやすく高感度でパタン形 成ができるので、より望ましい。

【0026】上記の膜形成成分、あるいはそれを含む感 光性組成物は、さらに脂環式構造を含むことが望まし い。脂環族構造としては、アダマンチル、ノルボルナ ン、トリシクロデカンやアンドロスタンの構造があげら れる。これらの構造は、ドライエッチング耐性が高く、 遠紫外光、特にArFエキシマレーザ光の波長領域で透 明であることから、そのような構造含有させることによ り、透過率を低減させることなく、ドライエッチング耐 30 性を向上できる。

【0027】ここで活性放射線の照射により酸を発生す る化合物としては、トリフェニルスルホニウムトリフレ ート、ジメチルフェニルスルホニウムトリフレート、ジ メチルー4ーヒドロキシナフチルトリフレート等のオニ ウム塩、Nートリフルオロメタンスルホニルオキシナフ チルイミド、Nーメタンスルホニルオキシナフチルイミ ド、N-トリフルオロメタンスルホニルオキシスクシイ ミド、Nーパーフルオロオクタンスルホニルオキシスク シイミド等のスルホニルオキシイミド、さらにはスルホ ン酸エステル等が挙げられるが、活性放射線、例えばA rFエキシマレーザ等の照射により酸を発生するもので あれば良く、これらに限定されるものではない。またこ れらの酸発生剤は、2種類以上を同時に用いても良い。

【0028】それらの酸発生剤は、上記樹脂100重量 部に対して、0.1重量部から50重量部用いるのが望 ましく、0.5重量部から20重量部の範囲で用いるの がより望ましい。

【0029】また本発明の感光性組成物には、解像性向 上やプロセス安定性及び保存安定性向上のための、2-またはδ-ラクトンの5員環または6員環を形成しやす 50 ベンジルピリジン、フェニルピリジン、トリペンチルア

ミン、トリエタノールアミンなどの塩基性化合物や、ヨ ウ化テトラメチルアンモニウム、塩化テトラペンチルア ンモニウム、ヨウ化テトラエチルホスホニウムなどの塩 を添加しても良い。これら塩基性化合物や塩は、用いる 酸発生剤に対して、0.01重量部から100重量部を 添加することが望ましい。

【0030】また本発明の感光性組成物には、形成した パタンの耐熱性を高めるために、架橋剤としてヘキサメ トキシメチルメラミン、1、3、4、6ーテトラキス (メトキシメチル)グルコルウリル、1、4-ジオキサン - 2、3-ジオールなどを含有させることができる。こ れらの架橋剤は、感光性組成物の膜形成成分100重量 部に対して、0.1重量部から50重量部用いるのが望 ましい。

【0031】上記第2の目的を達成するために、本発明 のパタン形成法方は、上記記載のいずれかの感放射線組 成物からなる塗膜を、所定の基板上に形成する工程と、 その基板を加熱する工程、塗膜に所定のパタンの活性放 射線を照射する工程、活性放射線の照射後に基板を加熱 する工程、基板の加熱後に塗膜をアルカリ水溶液にさら 20 して、活性放射線の未照射部を除去する工程を含むよう にしたものである。

【0032】y-またはδ-ヒドロキシカルボン酸構造 は、γーラクトンまたはδーラクトン構造に、酸触媒反 応により変化することにより、水性アルカリ現像液に可 溶であったものが、不溶になる。その結果、水性アルカ リによる現像でネガ型のパタンが形成される。生成した γーラクトンまたはδーラクトン構造は、通常用いられ ているテトラアルキルアンモニウムヒドロキシド水溶液 では加水分解されず、現像中も安定である。なお酸触媒 30 反応を起こすための酸は、活性放射線の照射により酸を 発生する酸発生剤を用いることにより実現される。

【0033】本発明のパタン形成方法では、上記記載の 感放射線組成物からなる塗膜を所定の基板上に形成する 工程の後、塗膜に所定のパタンの活性放射線を照射する 工程の前に、途膜を加熱し、途膜中の水の含有量を減少 させる工程を含むことが望ましい。この塗膜を加熱する 工程によって塗膜中の水が揮発し、水の含有量が減少す ることによって、 γ ーヒドロキシ酸または δ ーヒドロキ シ酸から、γーラクトンまたはδーラクトン構造、及び 40 水が生成する分子内エステル化反応がより効率的に進行 する。

【0034】本発明に用いる活性放射線は波長250n m以下の遠紫外光、ArFエキシマレーザ光のような真 空紫外光が挙げられる。なお電子線、EUV、エックス 線等も用いることが出来る。

【0035】本発明で所定のパタンの活性放射線を照射 する際は、通常ArFエキシマレーザ光のような真空紫 外光をマスクやレチクルを介して所定のパタン状にす

る超解像技術を用いた場合に、より高解像性のパタンが 得られるので望ましい。

【0036】本発明で用いる水性アルカリ現像液は、炭 素数1から5のテトラアルキルアンモニウムヒドロキシ ド水溶液であることが望ましい。またi線及びg線レジ スト、KrFエキシマレーザレジストの現像に使われて きた汎用の2.38%のテトラメチルアンモニウムヒド ロキシド水溶液、及びそれを適当に希釈したものが適し ている。

10 【0037】本発明のパタン形成方法では、活性放射線 を照射する工程の後、水性アルカリ現像液を用いて現像 する工程の前に、途膜を加熱する工程を含むことが望ま しい。この塗膜を加熱する工程により、ラクトンが生成 する分子内エステル化反応がより効率的に進行する。

【0038】上記第3の目的を達成するために、本発明 の半導体装置の製造方法は、半導体基板上に上記記載の いずれかのパタン形成方法によりレジストパタンを形成 し、それをもとに、基板をエッチング加工する工程か、 もしくは基板にイオンを打ち込む工程を含むようにした ものである。

【0039】本発明の半導体の製造方法で用いられるエ ッチング加工法としては、プラズマエッチング、反応性 イオンエッチング、反応性イオンエッチング、反応性イ オンビームエッチング等のドライエッチング法や、ウエ ットエッチング法が挙げられる。

【0040】本発明の半導体装置の製造方法において加 工される基板としては、CVD法や熱酸化法で形成され た二酸化珪素膜、塗布性ガラス膜などの酸化膜、あるい は窒化珪素膜等の窒化膜が挙げられる。またアルミニウ ムやその合金、タングステンなどの各種金属膜、多結晶 シリコン等が挙げられる。

【0041】本発明の半導体装置の製造方法で作られる 素子、特にメモリ素子は、微細なパタン形成が可能であ ることから、その集積度を上げることができる。したが って、素子を小さく作ることができるため、1枚のウエ ハから取れる素子の数が増えて、歩留まりが向上する。 またビットコストの低減が可能である。したがって、不 揮発性半導体記憶装置であるフラッシュメモリや、DRAM (ダイナミック・ランダム・アクセス・メモリー) の製造 に適している。

[0042]

【発明の実施の形態】以下、実施例により本発明をさら に詳細に説明するが、本発明はこれらの実施例にのみ限 定されるものではない。まず実施例に先立ち、本発明で 用いた材料の合成例を示す。

【0043】〈合成例1〉γーヒドロキシ酸構造を有す るポリマー (3b) の合成

- 温度計、冷却管、窒素導入管をつけた500ml3つ口 フラスコに、5-メチレンビシクロ[2.2.1]ヘプト る。この際、変形照明法や位相シフトマスクに代表され 50 -2-エン26.4g、シトラコン酸無水物25.2

g、2、2'-アソビス (イソプチロニトリル) 4.1 g、テトラヒドロフラン300gを入れ、窒素を導入しながら70℃で加熱環流して、8時間重合を行った。重合後、n-ヘキサン1000mlへ溶液を注ぎ、ポリマーを析出させ乾燥して5-メチレンビシクロ[2.2.1]ヘプト-2-エンーシトラコン酸無水物共重合体

(3a) 19.4gを得た(収率38%)。得られたポリマーの構造は、種々の分析法から下記の構造が主であることがわかった。

[0044]

【化3】

[化3]

【0045】式中、nは整数を表す。

【0046】またゲルパーミエーションクロマトグラフィー (GPC) によりテトラヒドロフラン中で、このポリマーのポリスチレン換算の分子量を調べたところ、重 20量平均分子量が2、200、数平均分子量が1、600であった。

【0047】500ml3つロフラスコに水素化ホウ素

[化4]

ナトリウム3.0gとテトラヒドロフラン100gを入れ、窒素下でアイスバスで0℃に冷却して攪拌しながら、上記のように合成した5ーメチレンビシクロ[2.2.1]へプトー2ーエンーシトラコン酸無水物共重合体17.4gをテトラヒドロフラン120gに溶解したものを約1時間かけて滴下した。滴下後、数時間攪拌し

【0048】溶液を約300mlの水に注ぎ攪拌した後、それに約1N塩酸水溶液を徐々に加えて、pH4程度の弱酸性にした。この溶液に酢酸エチル約200mlを加えて抽出を2回行い、得られた有機層を150mlの水で3回洗浄した。洗浄後、有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、乾燥後、溶媒を減圧留去して減らして、nーヘキサン800mlへ注ぎ、沈殿したポリマーを乾燥して白色粉末状のポリマー13.8gを得た。

【0049】得られたポリマーの構造は、種々の分析法から (3a) の無水物の部分が還元されてラクトン化した構造及びそれがさらに開環した γ ーヒドロキシ酸構造を少なくとも有するポリマー (3b) であることがわかった。

[0050] 【化4】

た後、一晩放置した。

$$\begin{pmatrix}
\mathsf{CH}_2 & & & \\
\mathsf{CH}_2 & & \mathsf{CH}_2 & & \mathsf{O} \\
\mathsf{OH} & \mathsf{OH} & \mathsf{OH}
\end{pmatrix}$$
(3b)

【0051】または

[0052]

30 【化5】

$$\begin{array}{c|c}
(3b) \\
(CH_2 & CH_2 & M \\
O & CH_2 & M
\end{array}$$

【0053】式中、1及びmは整数を表す。

【0054】〈合成例2〉 δ-ヒドロキシ酸構造を有するポリマー (4d) の合成

アンドロステロン5.0g、ピリジン1.5gをテトラヒドロフラン200mlに溶解し、そこにアクリル酸クロリド1.6gをテトラヒドロフラン30mlに溶解した溶液を0℃で滴下した。滴下後、更に室温で数時間攪拌後、沈殿しているピリジンの塩酸塩を濾別した。濾液に酢酸エチル150mlを加え、水100mlで4回水洗した。水洗後、有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥したのち、減圧下に溶媒を取り除くと、残分は結晶化した。これをエタノール/テトラヒドロフラン混合溶媒から再結晶を行い、白色の化合物(4a)を得た。

【0055】 【化6】 【**化6**】

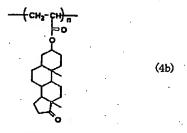
【0056】得られた上記のモノマー (4a) 4.0gをTHF40mlに溶解し、反応開始剤として2、2'ーアゾビス (イソプチロニトリル) 0.19gを加え、70℃で過熱還流して、6時間重合を行った。重合後、

n-ヘキサン500mlに溶液を注ぎ、ポリマーを析出 させ乾燥して、モノマー (4 a) の重合体 (4 b) を得 た。

[0057]

【化7】

[(E7]



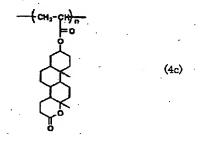
【0058】式中、nは整数を表す。

【0059】ゲルパーミエーションクロマトグラフィー (GPC) によりテトラヒドロフラン中で、このポリマ 一のポリスチレン換算の分子量を調べたところ、重量平 均分子量が2、800、数平均分子量が2、300であ った。

【0060】上記のように合成したポリマー (4b) 3.0gをテトラヒドロフラン100mlに溶解し、そ 20 こに酢酸100mlと過酸化水素水50mlを加え、5 0℃で数時間撹拌した。反応後、溶媒を減圧留去して減 らし、500mlの水の中に注いだ。沈殿物を濾別、乾 燥して、δーラクトン構造を有する重合体 (4 c) を得 た。

[0061] 【化8】

[{k8]



【0062】式中、nは整数を表す。

【0063】上記のように合成したポリマー (4 c) . 2. 5gをテトラヒドロフラン100m1に溶解し、 O. 2N水酸化ナトリウム水溶液150mlを加え、1 時間撹拌した。それに塩酸水溶液を徐々に加えて弱酸性 40 にした。この溶液に酢酸エチル約150mlを加えて抽 出を2回行い、得られた有機層を100mlの水で2回 洗浄した。洗浄後、有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥 し、その後溶媒を減圧留去して減らし、n-ヘキサン3 00m1へ注ぎ、ポリマーを析出させ乾燥して白色粉末 状のポリマー(4d)2.3gを得た。得られたポリマ 一の構造は、種々の分析法から下記の構造が主であるこ とがわかった。

[0064]

【化9】。

【0065】式中、1及びmは整数を表す。

【0066】〈実施例1〉合成例1で合成したャーヒド ロキシ酸構造を有するポリマー (3 b) 100重量部、 酸発生剤トリフェニルスルホニウムノナフレート 3 重量 部、2-ベンジルピリジン0.01重量部をジアセトン アルコール600重量部に溶解し、更に、水20重量部 を加えた。これを孔径0.20μmのテフロン(登録商 標)フィルターを用いて濾過し、レジスト溶液とした。 【0067】ヘキサメチルジシラザンで処理したシリコ ン基板上に、上記のレジスト溶液を回転塗布し、塗布後 100℃で2分間加熱処理して、膜厚0.35μmのレ ジスト膜を形成した。 AェFエキシマレーザステッパ ー(ISI Microstep、NA=0.60)を 用いて、レベンソン型の位相シフトマスクを介してこの レジスト膜の露光をおこなった。露光後100℃で2分 間露光後ベークを行った。23℃のテトラメチルアンモ ニウムヒトロキシド水溶液(2.38重量%)にレジス ト膜を浸漬したところ、膜の未露光部は9秒で溶解し た。そこで現像は、その2倍の時間の18秒間行い、続 いて15秒間純水でリンスした。その結果、露光量30 m J / c m¹で、ネガ型の 0. 1 2 μ m ラインアンドス 30. ペースパタンが得られた。この際、パタンの膨潤は見ら れなかった。なお得られたパタンのついた基板を、テト ラヒドロフランに浸漬したところ、パタンは瞬時に溶解 し、架橋が起きていないことがわかった。

【0068】また、このレジスト溶液を冷蔵庫 (6℃) で保存したところ、7日間は感度、解像度に変化はほと んど見られず、保存安定性が良いことがわかった。

【0069】〈実施例2〉合成例1で合成したャーヒド ロキシ酸構造を有するポリマー (3b) 100 重量部、 酸発生剤トリフェニルスルホニウムノナフレート3重量 部、2-ベンジルピリジン0、01重量部をジアセトン アルコール600重量部に溶解し、更に、水200重量 部を加えた。これを孔径0.20μmのテフロンフィル ターを用いて濾過し、レジスト溶液とした。

【0070】ヘキサメチルジシラザンで処理したシリコ ン基板上に、上記のレジスト溶液を回転塗布し、塗布後 100℃で2分間加熱処理して、膜厚0.35μmのレ ジスト膜を形成した。 ArFエキシマレーザステッパ ー(ISI Microstep、NA=0.60)を 用いて、レベンソン型の位相シフトマスクを介してこの 50 レジスト膜の露光をおこなった。露光後100℃で2分

間露光後ベークを行った。 23 でのテトラメチルアンモニウムヒドロキシド水溶液(2.38 重量%)にレジスト膜を浸漬したところ、膜の未露光部は 9 秒で溶解した。そこで現像は、その 2 倍の時間の 18 秒間行い、続いて 15 秒間純水でリンスした。その結果、露光量 30 m J/c m^2 で、ネガ型の 0.12 μ m π ラインアンドスペースパタンが得られた。この際、パタンの膨潤は見られなかった。なお得られたパタンのついた基板を、テトラヒドロフランに浸漬したところ、パタンは瞬時に溶解し、架橋が起きていないことがわかった。

【0071】このレジスト溶液は、冷蔵庫 (6℃) で14日間保存しても感度、解像度に変化がなく、保存安定性が良いことがわかった。また、実施例1で用いた樹脂100重量部に対して水を20重量部の含有した溶液よりも、更に保存安定性が向上したことがわかった。

【0072】〈実施例3〉合成例2で合成したδーヒドロキシ酸構造を有するポリマー(4 d)を100重量部、酸発生剤トリフェニルスルホニウムノナフレート1重量部、フェニルピリジン0.01重量部を1ーメトキシー2ープロパノール600重量部に溶解し、更に、水20100重量部を加えた。これを孔径0.20μmのテフロンフィルターを用いて濾過し、レジスト溶液とした。【0073】実施例1と同様にヘキサメチルジシラザンで処理したシリコン基板上に、上記のレジスト溶液を回転塗布し、塗布後100℃で2分間加熱処理して、膜厚0.35μmのレジスト膜を形成した。

【0074】実施例1と同様に位相シフトマスクを通じてArFエキシマレーザステッパで露光し、その後120℃で2分間露光後ベークを行った。23℃のテトラメチルアンモニウムヒドロキシド水溶液(0.048%)にレジスト膜を浸漬したところ、膜の未露光部は5.0秒で溶解した。そこで現像は、その2倍の時間の10秒間行い、続けて15秒間純水でリンスした。その結果、露光量26mJ/cm¹で、ネガ型の0.12μmラインアンドスペースパタンが得られた。この際、パタンの膨潤は見られなかった。

【0075】またこのレジスト膜をKrFエキシマレーザステッパー(NA=0.45)を用いて、レベンソン型の位相シフトマスクを介して露光をおこなった。露光後ベークを120℃で2分間行った後、23℃のテトラ40メチルアンモニウムヒドロキシド水溶液(0.048重量%)にレジスト膜を浸漬したところ、膜の未露光部は5.0秒で溶解した。そこで現像は、その2倍の時間の10秒間行い、続けて15秒間純水でリンスした。その結果、露光量50mJ/cm2で、ネガ型の0.18μmラインアンドスペースパタンが得られた。この際、パタンの膨潤は見られなかった。

【0076】また、このレジスト溶液は、室温 (23 ℃)で10日間保存しても感度、解像度に変化がなく、保存安定性が良いことがわかった。

【0077】 (実施例4) 図1に公知のMOS (金属ー酸化物ー半導体) 型トランジスタの断面図を示す。同トランジスタは、ゲート電極18に印加する電圧により、ソース電極16及びドレイン電極17間に流れるドレイン電流を制御する構造となっている。

【0078】ここでこのような構造を作る工程は、十数工程からなるが、それらを大きく分けるとフィールド酸化膜形成までの工程と、ゲート形成までの工程と、最終工程の3つにグループわけする事ができる。ここではじめのフィールド酸化膜形成までの工程(図2)には、窒化シリコン膜上でレジストパタンを形成する工程が含まれる。このフィールド酸化膜形成を以下の実施例の様にして行った。

【0079】公知の方法により、図2(a)の様にp型シリコンウエハ21上に50nmの酸化膜22を形成し、その上にプラズマCVDにより、200nmの窒化シリコン膜を形成し基板とする。この基板に、実施例1に示した材料、方法により0.30μmラインのレジストパタン24の形成を行う(図2(b))。このレジストパタンをマスクとして、公知の方法で窒化シリコン膜をエッチングした後(図2(c))、このレジストを再びマスクにして、チャンネルストッパのためのホウ素のイオン打ち込みを行う。レジストを剥離後(図2

(d))、窒化シリコン膜をマスクとする選択酸化により、素子分離領域に 1. $2 \mu m$ のフィールド酸化膜を形成する(図 2 (e))。

【0080】このあと公知の方法に従い、ゲート形成の 工程と、最終工程を行った。窒化シリコン膜をエッチン グ後、ゲートを酸化し、多結晶シリコンの成長を行う (図2(f))。この基板に、実施例3に示したパタン 形成方法を用いて、0.12μmラインのレジストパタ ンの形成を行う(図2(g))。このレジストパタンを マスクとして、公知の方法で多結晶シリコンのエッチン グを行い、ゲートを形成する(図2(h))。ソース、 ドレインの薄い酸化膜をエッチングし、ついで多結晶シ リコンゲートとソース、ドレインにヒ素を拡散し、多結 晶シリコンゲートとソース、ドレイン領域に酸化膜を形 成する。ゲート、ソース、ドレインへのアルミニウム配 線のためのコンタクトを開口視、アルミニウム上着とパ タンニングを行い、さらに保護膜を形成し、ボンディン グのためのパッドを開講する。このようにして図1のよ うなMOS型トランジスタが形成される。

【0081】ここではMOS型トランジスタについて、特にフィールド酸化膜の形成方法を記述したが、本発明はこれに限らないのは言うまでもなく、他の半導体素子の製造方法、工程に適用できる。

【0082】〈実施例5〉本発明の実施例1から3のいずれかに示したパタン形成方法を使って半導体メモリ素子を作製した。図3は素子の製造の主な工程を示す断面50 図である。図3(a)に示すように、P型のSi半導体31を

基板に用い、その表面に公知の素子分離技術を用い素子 分離領域32を形成する。次に、例えば厚さ150nmの多 結晶Siと厚さ200nmのSiOzを積層した構造のワード線3 3を形成し、さらに化学気相成長法を用いて例えば150n mのSiO を被着し、異方的に加工してワード線の側壁にS iO₁のサイドスペーサ34を形成する。次に、通常の方 法でn拡散層35を形成する。次に図3(b)に示すよう に、通常の工程を経て多結晶Siまたは高融点金属金属シ リサイド、あるいはこれらの積層膜からなるデータ線3 6を形成する。次に図3(c)に示すように、通常の工程 を経て多結晶Siからなる蓄積電極38を形成する。その 後、Ta,O₆、 Si,N₄、 SiO₂、 BST、 PZT、 強誘電体、 あるいはこれらの複合膜などを被着し、キャパシタ用絶 縁膜39を形成する。引き続き多結晶Si、髙融点金属、 髙融点金属シリサイド、あるいはAl、 Cu等の低抵抗な 導体を被着しプレート電極40を形成する。次に図3 (d)に示すように、通常の工程を経て配線41を形成す る。次に通常の配線形成工程やパッシベーション工程を 経てメモリ素子を作製した。なお、ここでは、代表的な 製造工程のみを説明したが、これ以外は通常の製造工程 20 を用いた。また、各工程の順番が前後しても本発明は適 用できる。上記素子製造工程におけるリソグラフィ工程 ではほとんどの工程に本発明の実施例1から3のいずれ かに示したパタン形成方法を適用したが、ネガ型レジス トでパタン形成するのが不向きな工程やパタンの寸法が 大きい工程には本発明は必ずしも適用する必要はない。 例えばパッシベーション工程での導通孔形成工程や、イ オン打ち込みマスク形成用工程のパタン形成には本発明 は適用しなかった。

【0083】次に、リソグラフィで形成したパタンにつ 30 いて説明する。図4は製造したメモリ素子を構成する代表的なパタンのメモリ部のパタン配置を示す。42がワード線、43がデータ線、44がアクティブ領域、45 が蓄積電極、46が電極取り出し孔のパタンである。この例においても、ここに示した46の電極取り出し孔形成以外のすべてに本発明の実施例1から3のパタン形成を用いた。ここに示したパタン形成以外でも最小設計ルールを用いている工程では本発明を用いた。

【0084】本発明を用いて作製した素子は、従来法を 用いて作製した素子と比較するとパタン間の寸法を小さ 40 くできた、そのため同じ構造の素子が小さくでき、半導 体素子を製造する際に1枚のウエハから製造できる個数 が増えて、歩留まりが向上した。

【0085】〈比較例1〉合成例1で合成したッーヒドロキシ酸構造を有するポリマー(3b)100重量部、酸発生剤トリフェニルスルホニウムトリフレート2重量部、2ーベンジルピリジン0.01重量部をジアセトンアルコール600重量部に溶解し、水を加えずに、孔径0.20μmのテフロンフィルターを用いて、ろ過しレジスト溶液とした。

【0086】ヘキサメチルジシラザンで処理したシリコン基板上に、上記のレジスト溶液を回転塗布し、塗布後100℃で2分間加熱処理して、膜厚 0.35μ mのレジスト膜を形成した。 ArFエキシマレーザステッパー(ISI Microstep、NA=0.60)を用いて、レベンソン型の位相シフトマスクを介してこのレジスト膜の露光をおこなった。露光後100℃で2分間露光後ベークを行った。23℃のテトラメチルアンモニウムヒドロキシド水溶液(2.38重量%)にレジスト膜を浸漬したところ、膜の未露光部は12秒で溶解した。そこで現像は、その2倍の時間の24秒間行い、続いて15秒間純水でリンスした。その結果、露光量20mJ/cm¹で、ネガ型 00.13μ mラインアンドスペースパタンが得られた。この際、パタンの膨潤は見られなかった。

【0087】このレジスト溶液を冷凍庫(-8℃)で保存したところ、7日間は未露光部の溶解速度は変化せず、感度、解像度に変化はほとんど見られなかった。しかしながら、冷蔵庫(6℃)で保存した場合は、3日間で未露光部が溶解する時間が23秒に増加し、全体が溶けにくくなって、結果として感度は15mJ/cmに高感度化した。しかし、解像度が0.20μm(ラインアンドスペース)に低下し、また、パタン間には残渣が見られ、6℃では保存安定性が悪いことがわかった。

[0088]

【発明の効果】 γーヒドロキシカルボン酸構造または δーヒドロキシカルボン酸構造を有する樹脂と、活性放射線の照射により酸を発生する化合物を少なくとも含む感放射線組成物に、更に、水を含有させることによって、水性アルカリ現像液で微細パタンが膨潤することなく現像でき、保存安定性にも優れたネガ型の感放射線組成物、及びそれを用いたパタン形成方法、さらにはそれを用いた半導体装置の製造方法を提供する。

【図面の簡単な説明】

【図1】MOS(金属一酸化物ー半導体)型トランジスタの断面図。

【図2】本発明のパタン形成方法を用いたフィールド酸 化膜、及びシリコンゲートの形成方法を示す図。

【図3】本発明のパタン形成方法を用いた半導体メモリ 素子の製造方法の過程の断面図。

【図4】メモリ素子を構成する代表的なパタンのメモリ 部のパタン配置図。

【符号の説明】

12、25…フィールド酸化膜、13…ソースコンタクト、14…ドレインコンタクト、15…多結晶シリコン、16…ソース電極、17…ドレイン電極、18…ゲート電極、19…保護膜、22…酸化膜、24…レジストパタン、26…多結晶シリコン膜、27…レジストパタン、28…多結晶シリコンゲート、31…P型Si半導50 体基板、32…素子分離領域、33、42…ワード線

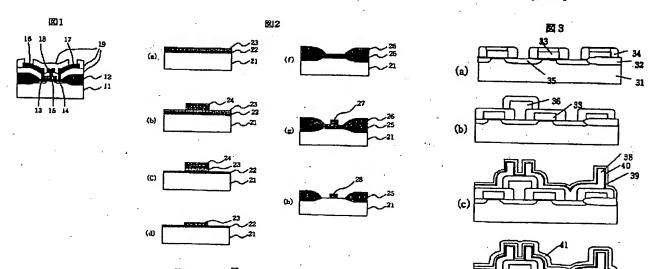
3 4…サイドスペーサ、 3 5…n拡散層、3 6 、4 3… データ線、38、45…蓄積電極、39…キャパシタ用

絶縁膜、40…プレート電極、41…配線、44…アク ティブ領域、46…電極取り出し孔。

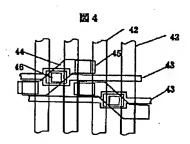
【図1】

【図2】

【図3】



【図4】



フロントページの続き

(51) Int. C1. 7

識別記号

7/38

501

H01L 21/027

FI

7/38

501

H01L 21/30

502

(72)発明者 服部 孝司

東京都国分寺市東恋ケ窪一丁目280番地

株式会社日立製作所中央研究所内

(72)発明者 白石 洋

東京都国分寺市東恋ケ窪一丁目280番地

株式会社日立製作所中央研究所内

(72) 発明者 木村 香織

東京都小平市上水本町5丁目22番1号 株

式会社日立超エル・エス・アイ・システム

ズ内

(72)発明者 田中 稔彦

東京都国分寺市東恋ケ窪一丁目280番地

株式会社日立製作所中央研究所内

F ターム(参考) 2H025 AA00 AB16 AC04 AC08 AD01 BE00 CC20 FA01 FA03 FA12 FA17 2H096 AA00 AA25 BA01 BA20 DA01

2H096 AA00 AA25 BA01 BA20 DA01 EA03 EA04 FA01 GA08 JA02 JA03

4J002 CF181 DE027 EV246 EV266 EV296 FD206 GP03 GQ05